Термодинамика фазовых равновесий 1

Вариант 2

1. ФАЗА – ЭТО:

 1) гомогенная часть гетерогенной системы

 2) совокупность частей системы в одинаковом агрегатном состоянии

 3) части системы с одинаковым химическим составом

 4) совокупность гомогенных частей системы с одинаковым

 химическим составом и физическими свойствами

2. ПРАВИЛО ФАЗ ГИББСА ОТНОСИТСЯ К:

 1) гетерогенным системам

 2) многокомпонентным системам

 3) многофазным системам

 4) системам, находящимся в равновесии

3. ПЕРЕГРЕТАЯ ВОДА- ЭТО:

 1) стабильная фаза

 2) метастабильная фаза

 3) газообразная фаза

 4) все варианты

4. ПРИМЕР МЕТАСТАБИЛЬНОЙ ФАЗЫ:

 1) пересыщенный раствор

 2) насыщенный раствор

 3) концентрированный раствор

 4) разбавленный раствор

5. ВОЗГОНКА – ЭТО ФАЗОВЫЙ ПЕРЕХОД:

 1) Г → Ж

 2) Т → Ж

 3) Т → Г

 4) Ж → Г